62日本分類 13(9) C 3 16 E 31 25 A 13 25 H 05

31 A 1

48 D 922.1

日本国特許庁

间特 許 出 願 公 告 昭45-7171

⑩特 許 報 公

25

倒公告 昭和45年(1970)3月12日 発明の数 2

(全5頁)

1

函紫外線吸収剤およびその製法

願 昭42-31505 21)特

願 昭42(1967)5月19日 ②出

国31 M 6 9 5 7 0

⑫発 明 者 ライネル・クリンク

ドイツ 国ダルムスタット・エーベ ルスタツト・ハイデルベルガーラ ント・ストラーセ16

カール・ハインツ・バロン

ドイツ国ダルムスタツト・エーベ ルスタット・フリードリツヒ・エ

ーベルト・ストラーセ 1

⑪出 顧 人 エ・メルク・アクチーエンゲゼル 15 メチルベンゾフラン

シヤフト

ドイツ国ダルムスタツ ト・フラン クフルター・ストラーセ250

者 ヘルマン・フオーグト 代

ディーテル・バルトリンク 百

代 理 人 弁理士 山下白

発明の詳細な説明

百

本発明は、慣用の添加剤や担体のほかに、一般 式

(式中の R^1 , R^2 および R^3 は水素原子かメチル 基であり、その中の少なくとも 1個はメチル基で 35 ある)

で表わされる化合物の1種またはそれ以上を含有 することを特徴とする化粧品用紫外線吸収剤に関 するものである。

本発明者は研究の結果、前記の一般式Ⅰの化合 物が、約290~320nmの範囲内で特性紫外 線吸収スペクトル(透過率が小)を有することを 優先権主張 301966年5月20日30ドイツ 5 知つた。この範囲内の紫外線が過度に照射すると、 普通「日焼け」といわれている人間の皮ふの火傷 現象の原因になる。

2

次の表は、波長ごとの物質についての透過率の 例を示したものである。

10 I $a = 2 - (2, 4 - 9) + \pi \pi \pi \pi$ ゾフラン

I b = 2 - (2, 4 - i) + iメチルベンゾフラン

Ic = 2 - (2, 4 - i) + i

 $Id = 2 - (2, 4 - \vartheta \lor f n) - 7 -$ メチルベンゾフラン

この数値は、イソプロパノール100㎖中に物 質1mgを含む溶液を1cmの厚さで用いて得たもの 20 である。

| 社長。m | 透 | 過 | 率 | % |
|-------------|-------|--------|-------|-------|
| 波長nm | Ιa | Ιb | Ιc | I d |
| 280 | 1 4.6 | 1 5.3 | 1 7.3 | 2 6.1 |
| 285 | 1 1.7 | 1 3.8 | 1 5.4 | 2 1.7 |
| 290 | 9.6 | 1 2.0 | 1 2.8 | 1 7.0 |
| 2 9 5 | 8.4 | 1 1.0 | 1 0.5 | 1 4.5 |
| 3 0 0 | 7. 0 | 9.8 | 8.2 | 1 2.7 |
| 3 0 5 | 9.5 | 7. 2 | 5.6 | 1 0.4 |
| 3 1 0 | 1 4.4 | 1 2.8 | 1 0.2 | 1 5.4 |
| 3 1 5 | 1 7.3 | 1 7. 2 | 1 3.7 | 2 0.8 |
| 3 2 0 | 4 6.5 | 1 5.7 | 1 3.7 | 2 3.5 |
| 3 2 5 | 8 3.9 | 6 5.0 | 5 2.9 | 5 1.9 |
| 3 3 0 | 9 3.1 | 8 6.8 | 8 3.8 | 9 1.9 |

この表から分るように、これらの物質は290 nm ないし320 nm の皮ふに対し有害な範囲は よく吸収するが、320nm以上の範囲のかつ色 の光線は再び作用するようになる。

フイン油中で非常に良好な溶解度を示す。すなわ ち、この化合物は未置換2-フェニルベンゾフラ ンおよびそのほかのメチル置換2ーフエニルベン ゾフランよりも予想外に大きい溶解度をもつてい
 る。このことは次の表から明らかである。

| 1比 | 合 | 物 | パラフイン油 D A B 6 中 の溶解度 g / 1 0 0 g | | |
|----------------------------|---|-----|--|--|--|
| I a | | | 1 7.0 | | |
| Ιb | | | 7. 0 | | |
| Іс | | | 3.3 | | |
| I d | | | 2 5.0 | | |
| 2 ーフエニルベンゾフ ラン | | ンゾフ | 1. 5 | | |
| 2 -p -トリル-5 - メチルベンゾフラン | | | 0.5 | | |

式

$$X$$
 $C-R$

(式中のRは芳香族核であり、Xはメチン基であ り、Yは酸素原子である)

で表わされる化合物を、大間の皮ふ用の日焼け止 剤として用いることが記載されている。しかしな 35 ルコール、イソプロピルアルコール、セチルアル がらこのドイツ特許明細書には、前記の一般式Ⅰ の化合物も、また特定化合物Ia,Ib,Icあ るいはIdのうちのいずれも示されていない。同 じように、これらの化合物が予想外にすぐれた溶 解性を有するということは、何も示されていない。40 また、水中油型および油中水型乳化剤としては、

したがつて、本発明の紫外線吸収剤およびその 基礎となつている一般技工の化合物は新規なもの

本発明の目的は、慣用の添加剤や担体のほかに 一般式Iの化合物の1種またはそれ以上を含有す 45 キシメチルセル ロース、ポリアクリル酸、ト

ることを特徴とする、化粧品用紫外線吸収剤を提 供することである。

この新規な吸収剤は、選択的吸収性のほかに、 良好な化学的安定性、小さい毒性、高い耐光、耐 前記の一般式Iの化合物は、特に油およびパラ 5 天候性および無臭性をもつ点で、これまで知られ ている日焼け止剤よりもすぐれている。

> 現在、光線フイルターとして市販されている化 合物(代表的なものとしてp-メトキシケイ皮酸 のエトキシエチルエステルおよび p ージメチルア 10 ミノ安息香酸のメチルエステルとグリセリンエス テルが挙げられる)と比較するとき、この新規な 吸収剤中に含まれる物質は、エステル基を含有し ていないので、激しい条件のもとでも分解(加水 分解)しないという特徴を有している。このよう 15 に本発明の新規な物質は安定なために、効果が長 時間持続するのである。

一般式Iの化合物は、常法に従つて、化粧品用 日焼け止剤に加えることができる。

たとえば、軟膏基剤またはクリーム基剤を添加 20 して油脂性日焼け止軟膏にすることができるし、 また所望により乳化剤を添加し、溶剤と混合する ことによつて日焼け止ローションを調製すること ができる。

適当な添加剤および溶剤としては、たとえば固 ドイツ特許第676103号明細書には、一般 25 体または液体のパラフイン、カゼイン、モンタン ロウのような炭化水素;オリーブ油、落花生油、 ゴマ油、またはヘントウ油、ヤシ油、蜜ロウ、鉱 油ワックスまたはカルナウパロウ、羊脂、ゲイ油の ような植物性および動物性油脂;ステアリン酸、 30 パルミチン酸、オレイン酸、グリセリンモノーま たはジステアリン酸エステル、グリセリンモノオ レイン酸エステル、ミリスチン酸イソプロピル、 ステアリン酸イソプロピル、ステアリン酸ブチル のような脂肪酸および脂肪酸エステル;エチルア コール、ステアリルアルコール、パルミチルアル コールのようなアルコール類;グリコール、グリ セリン、ソルビツトまたは湿潤剤として用いられ るようなその他の多価アルコールが用いられる。 市販のイオン性または非イオン性、陽イオン性ま たは陰イオン性あるいは両性乳化剤が用 いられる。シックナーとしては、メチル セルロース、エチルセルロース、カルボ

6

ラガントガム、寒天、ゼラチンなどが用いられる。 さらに必要に応じて香料、保存剤または生理上無 害の染料などの添加剤を加えることもできる。

一般式Iの化合物は、公知の手段を用いて製造 することができる。たとえば、フエノール(また 3 は o 一 , m 一 , p ーク レゾール) をクロル酢酸と 反応させてフエノキシ酢酸(またはo-,m-, p-トリルオキシ酢酸)を製造し、これをたとえ ば塩化チオニルにより相当する酸ハロゲニドに変 え、たとえば塩化アルミニウムの存在下でmーキ 16 シレンとフリーデルクラフッ反応させて2,4一 ジメチル-ω-フエノキシアセトフエノン(また は2,4ージメチルーロー,ーmー,ーpートリ ルオキシアセトフエノン)となし、次にそれをポ リリン酸と 100~170℃ 好ましくは約130 1 ℃に数時間加熱して2ー(2,4ージメチルフエ ニル)ーベンゾフランに変えることによつて、目 的の化合物を製造することができる。また、サリ チルアルデヒド(もしくは3-,4-または5-メチルサリチルアルデヒド)と α ープロムー(2,2)4ージメチルフエニル)―酢酸低級アルキルエス テル(好ましくはメチルエステルまたはエチルエ ステル)と反応させ、次いでこのようにして得た キシー2,3ージヒドロベンゾフランー2ーカル2 ボン酸エステルをケン化し、脱カルボキシル化し、 脱水することによつても製造することができる。

本発明の吸収剤には、2 - フエニルベンズイミタゾールー5 - スルホン酸ナトリウム、3 ,4 - ジメチルフエニルグリオキシル酸ナトリウム、2 3 - フエニルベンゾフエノン、4 - フエニルベンゾフエノン・2'-カルボン酸イソオクチルのような他の紫外線吸収剤の1種またはそれ以上をさらに加えることができる。

次に実施例を示して本発明を説明するが、各組 35 成に示されている数字はいずれも重量部を示すものである。また、そこに示されている有効物質 2 ー(2,4ージメチルフエニル)ーベンゾフラン(Ia)の代わりに、前記の化合物 Ib, Icまたは Idを用いることもできる。さらに、所望に 40 応じあるいは必要に応じ、慣用の添加剤(たとえば香料、染料、保存剤)を加えることもできる。例 1

日焼け止油

2-(2,4-ジメチルフエニル)-ベンゾフラン 2 45 エーロゾル

| | パラフイン油 | 3 0 |
|----|------------------------------------|------------|
| | 精製落花生油 | 6 8 |
| | 例 2 | |
| 5 | リペレント作用をもつ日焼け止油 | |
| | 2-(2,4-ジメチルフエニル)- ベンゾフラン | 3 |
| | パラフイン(液体) | 2 0 |
| | ミリスチン酸イソプロピル | 5 7 |
| 10 | カプリル酸 ジエチルア ミド | 5 |
| w | m ートルイル酸 ジエチルア ミド | 5 |
| | フタル酸ジメチル | 1 0 |
| | 例 3 | |
| | 日焼け止クリーム | |
| 15 | 2 ー (2 ,4 ージメチルフエニル) ー ベンゾフラン | 3 |
| | ヘンソノフィ セチル・ステアリル硫酸ナトリウム塩 | 2 |
| | セチルアルコール | 1 0 |
| | ワセリン | 2 0 |
| | オクタデシルアルコール | 5 |
| 20 | ゲイロウ | 1 |
| | グリセリンモノステアリン酸エステル | 1 |
| | 羊脂 | 1 |
| | ソルビツト溶液 70% | 5 |
| 25 | 水 | 4 7 |
| | 例 4 | |
| | 日焼け止乳液 | |
| | 2 ー (2 ,4 ージメチルフエニル) ー ベンゾフラン | 3.0 |
| | パラフィン(海休) | 1 0.0 |
| 30 | · ステアリン酸ーポリオキシエチレンエ | |
| | ステル | 1 0.0 |
| | ミリスチン酸 イソプロピル | 1 0.0 |
| | ソルビツト溶液 70% | 5.0 |
| | ラウリルエーテル硫酸ナトリウム | 0. 5 |
| 35 | ⁵ 水 | 6 1.5 |
| | | |

耐日光性クリーム

ベンゾフラン

オリーブ油

羊脂

水

3

6 7

1 0

2 0

2

3

9 5

7

例1の混合物 8 0 トリクロルフルオルメタンとジクロル ジフルオルメタンとの混合物 (70:30)(噴射薬) 20

例 7

耐日光性クリーム 2-(2,4-9)ベンゾフラン 2 一フエニルベンズイミダゾールー5 ースルホン酸トリエタ ノールアミン塩 50% 市販のクリーム基剤(油/水または 水/油型)

例 8

口紅ステイック

市販の口紅基剤 1009を融解し、この中へ215 パノールから再結晶後)。 一(2,4ージメチルフエニル)ーベンプフラン 2 8を溶解する。この物質を冷却した口紅スティ ツク型に流し込み、冷却後に成形品を取り出す。

以下の例は本発明で使用した化合物の製造例で ある。

例 9

(a) フエノキシアセチルクロリド280gをm-キシレン830 ml中に溶かし、塩化アルミニウ ム1559を加え、この混合物を1時間還流下 に加熱する。氷水を加えた後キシレン相を分離 25 し、水相をベンゼンで抽出する。両方の溶液を 合わせ、溶媒を留去し、残留物を205~210 2,4-ジメチルアセトフエノン2739を得 30

同じようにして次の化合物を製造することが できる。 o ートリルオキシアセチルクロリドか $6\alpha-(2-メチルフェノキシ)-2,4-ジ$ メチルアセトフエノン (沸点220~222 ° / 1 2 mm H g)。 m − トリルオキシアセチル 35 クロリドからα-(3-メチルフエノキシ)-2,4ージメチルアセトフエノン(沸点219 ~221℃/12 mm H g)。 p - トリルオキシ アセチルクロリドからαー(4ーメチルフエノ キシ)-2,4-ジメチルアセトフエノン(沸 40 b) 粗製3-ヒドロキシ-2-(2,4-ジメチ 点 2 2 3 ~ 2 2 6 ℃ / 1 2 mm H g)。

(b) $\alpha - 7x / + y - 2$, 4 - y / + y / + y / + z / +エノン 1 6.5 ダとポリリン酸 1 6 5 ダとをかき まぜながら132℃で2時間加熱する。この反 応混合物を氷水上に注加し、エーテルで抽出し、45

このエーテル抽出液を重炭酸ナトリウム溶液で 洗浄した後、硫酸マグネシウム上で乾燥する。 溶媒を留去した後、残留物を195~1.97 ℃ / 1 2 mm H g で蒸留すると2 - (2,4-ジ メチルフエニル)ーベンゾフエノン109を得 る。これをイソプロパノールから再結晶したも のは、融点50~51℃である。

同じようにして次の化合物を製造することがで きる。

ルベンゾフラン、融点67~69℃、沸点210 ~ 2 1 5 ° / 1 2 mm H **g** o

ルベンゾフラン、融点80~82℃、(イソプロ

2-(2,4-ジメチルフエニル)-7-メチ ルベンゾフラン、沸点200~205℃/12 $mm H \mathcal{G}_{\circ}$

例 10

20 (a) サリチルアルデヒド25 gとαープロムー (2,4-ジメチルフエニル)-酢酸エチル 50gとを、メチルエチルケトン 100 ml中、 無水の炭酸カリウム32分の存在下で4時間沸 騰させる。次に反応混合物を冷却し、エーテル で希釈し、不溶性塩を濾去する。次に濾液から 溶媒を留去し、残留物を水流ポンプで減圧にし ながら、蒸気浴上でガス抜きする。この処理に より3-ヒドロキシ-2-(2,4-ジメチル フエニル)-2,3-ジヒドロベンゾフランー 2 一カルボン酸エチルが残留する。このものを 精製することなく、32%ーカセイソ ―ダ60 mlに加え、コルベンの内容物が完全に反応する まで蒸気浴上で加熱する。次に吸引濾過し、残 留物を水に溶かし、濃塩酸で酸性化する。分離 してきた油をクロロホルム中に抽出し、水で洗 い、乾燥した後、溶媒を留去する。このように して3ーヒドロキシー2ー(2,4ージメチル フエニル) -2 , 3-ジヒドロベンゾフランー 2 一カルボン酸30 gを得る。

ルフエニル)-2,3-ジヒドロベンゾフラン -2-カルボン酸10gを水25ml中に懸濁し、 次いで濃硫酸10㎖を加え、この混合物を蒸気 浴上でCO₂ の発生が止むまで加熱する。この ようにして得た粗製生成物を蒸留すると、沸点

5

10

195~197℃/12 mm H g、融点50~ 51°02 -(2, 4 $-<math>\emptyset$)+)-ベンゾフラン89を得る。

特許請求の範囲

1 一般式

$$R^1$$
 R^2
 R^3
 CH_3
 CH_3

(式中の R^1 , R^2 および R^3 はいずれも水素原子 であるか、あるいはそのうちの1個がメチル基で 15 ルボキシル化することを特徴とする、一般式 ある)で表わされる化合物の1種またはそれ以上 を有効成分とすることを特徴とする紫外線吸収剤。 2 一般式

$$R^{1}$$
 R^{2}
 CH_{3}
 CH_{3}

10

(式中の R^1 , R^2 および R^3 はいずれも水素原子 であるか、あるいはそのうちの1個がメチル基で ある)で表わされるケトンに酸性触媒を加えて加 熱するか、あるいは一般式

$$\mathbb{R}^1$$
 \mathbb{R}^2
 \mathbb{R}^3
 \mathbb{I}
 $\mathbb{C}H_3$

(式中の \mathbf{R}^1 , \mathbf{R}^2 および \mathbf{R}^3 は前記と同じ意味を もつ)で表わされるカルボン酸を脱水および脱カ

(式中の R^1 , R^2 および R^3 は前記と同じ意味を もつ)で表わされる紫外線吸収剤の製法。